#### (19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-55431 (P2003-55431A)

(43)公開日 平成15年2月26日(2003.2.26)

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				
(51) Int.Cl.	餞別即号	F I		テーマコート*(参考)		
C 0 8 G 18/73		C08G 18/7	3 2	4 1 0 0 2		
18/65		18/6	5 2	41034		
CO8L 75/04		CO8L 75/0	4	4 J 0 3 8		
CO9D 5/00		C09D 5/0	0 2	4 J 0 4 0		
175/04		175/04				
	審査請求	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	数6 OL (全 11 頁	<b>最終</b> 質に続く		
(21)出顧番号	特賢2001-248123(P2001-248123)	(71)出顧人 000230135				
		日	本ポリウレタン工業株	式会社		
(22) 出顧日	平成13年8月17日(2001.8.17)	東京都港区芝四丁目1番23号				
	•	(72)発明者 東	久保 一郎	•		
		神	奈川県横浜市港北区網	島東3-5-37		
		1	島剛			
		神	奈川県横浜市戸駅区品	農町562-10-508		
		(72)発明者 森	シリ 幸弘			
		1 , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	來川県横浜市港北区綱	島東3-5-37		
		(74)代理人 10	00092314			
		1	理士 网▲崎▼ 秀雄			
		."	AFT Manual A Name			
			•	最終頁に続く		

(54) 【発明の名称】 水性ポリウレタン系エマルジョン、並びにこれを用いた水性接着剤及び水性強料

#### (57)【要約】

【課題】 水分散が容易な水性ポリウレタン系エマルジョン、並びに様々な基材の接着性と密着性を十分に満足させ、耐久性等に優れた水性接着剤及び水性塗料を提供する。

【解決手段】 数平均分子量500~10,000の高分子ポリオールとカルボキシル基及び活性水素基を含有する化合物と有機ポリイソシアネートと中和剤と、場合により更に鎖延長剤及び/又は反応停止剤、を反応させて得られるポリウレタン系樹脂の水性エマルジョン、並びにこれを用いた水性接着剤及び水性塗料である。この有機ポリイソシアネートは、特定の親水性ポリオキシアルキレンジイソシアネートを少なくとも含有している。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)数平均分子量500~10,000の高分子ポリオールと(B)カルボキシル基及び活性水素基を含有する化合物と(C)有機ポリイソシアネートと(D)中和剤とを反応させて得られるポリウレタン系樹脂の水性エマルジョンであって、

前記(C)有機ポリイソシアネートが下記式で示される 親水性ジイソシアネートを少なくとも含有すること、を 特徴とする前記水性エマルジョン。

#### 【化1】

. OCN-(CH, CH, O)-CH, CH, -NCO (式は、nは1~10である。)

【請求項2】 (A)数平均分子量500~10,000の高分子ポリオールと(B)カルボキシル基及び活性水素基を含有する化合物と(C)有機ポリイソシアネートと(D)中和剤と(E)鎖延長剤及び/又は(F)反応停止剤とを反応させて得られるポリウレタン系樹脂の水性エマルジョンであって、

前記(C)有機ポリイソシアネートが下記式で示される 親水性ジイソシアネートを少なくとも含有すること、を 特徴とする前記水性エマルジョン.

#### 【化2】

OCN-(CH: CH: O)-CH: CH: -NCO (式中、nは1~10である。)

【請求項3】 (C) 有機ポリイソシアネートが下記式で示される親水性ジイソシアネートである、請求項1又は2に記載の水性エマルジョン。 【化3】 OCN-(CH: CH: O)-CH: CH: -NCO (式中、nは1~10である。)

【請求項4】 請求項1、2又は3に記載の水性エマルジョンと、ポリイソシアネート硬化剤とを含有すること、を特徴とする水性接着剤。

【請求項5】 請求項1、2又は3に記載の水性エマルジョンを含有すること、を特徴とする水性塗料。

【請求項6】 請求項1、2又は3に記載の水性エマルジョンと、ボリイソシアネート硬化剤とを含有すること、を特徴とする水性塗料。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、親水性ジイソシア ネートを用いて得られる水性ポリウレタン系エマルジョン、並びにこれを含有する水性接着剤及び水性塗料に関する。

#### [0002]

【従来の技術】近年、接着剤、塗料等の分野では、有機 溶剤系のものが主流であったが、大気汚染防止、消防法 上の規制、労働衛生等の観点から、水系のものが採用さ れ始めている。この水性の接着剤、塗料用の樹脂として は、ポリエステルベースやポリエーテルベースのポリウ レタン系樹脂にカルボン酸塩等の親水性極性基を含有さ せたもの等が提案されている。特開平5-117358 号公報には、分子量が1,500~10,000の両末 **端水酸基含有ポリエステルジオールと、少なくとも1個** のイソシアネート基を有するイソシアネート単量体とか ら得られる水系ポリウレタン樹脂組成物が開示されてい る。また、特開平4-68022号公報には、水酸基含 有ポリアルキレンオキサイドとポリイソシアネートから 得られるポリウレタン樹脂の水性分散体が開示されてい る。更には、特公平5-86829号公報には、水酸基 含有水素添加ポリブタジエンを含有させた水性ポリウレ タン樹脂系接着剤が開示されている。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、前記従来公知の技術は、水性エマルジョンを合成する際に、樹脂が水に溶解しているわけではないので、強力に撹拌しないとエマルジョンにならないで相分離し、一部ゲル状の固まりとなり、接着剤や塗料の外観不良の原因となるという問題がある。

【0004】本発明は、水分散が容易な水性ポリウレタン系エマルジョン、並びに様々な基材の接着性と密着性を十分に満足させ、耐久性等に優れた水性接着剤及び水性塗料を提供することを目的とする。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明は以下 $0(1) \sim (6)$ である。

(1) (A)数平均分子量500~10,000の高分子ポリオールと(B)カルボキシル基及び活性水業基を含有する化合物と(C)有機ポリイソシアネートと(D)中和剤とを反応させて得られるポリウレタン系樹脂の水性エマルジョンであって、前記(C)有機ポリイソシアネートが下記式で示される親水性ジイソシアネートを少なくとも含有すること、を特徴とする前記水性エマルジョン。

#### 【化4】

. OCN-(CH: CH: O)-CH: CH: -NCO (式中、nは1~10である。)

【0006】(2) (A)数平均分子量500~1 0,000の高分子ポリオールと(B)カルボキシル基 及び活性水素基を含有する化合物と(C)有機ポリイソ シアネートと(D)中和剤と(E)鎖延長剤及び/又は (F)反応停止剤とを反応させて得られるポリウレタン 系樹脂の水性エマルジョンであって、前記(C)有機ポ リイソシアネートが下記式で示される親水性ジイソシア ネートを少なくとも含有すること、を特徴とする前記水 性エマルジョン。

#### 【化5】

. OCN-(CH<sub>2</sub> CH<sub>2</sub> O)-CH<sub>2</sub> CH<sub>2</sub> -NCO (式中、nは1~10である。)

【0007】(3) (C) 有機ポリイソシアネートが下記式で示される親水性ジイソシアネートである、前記

の各水性エマルジョン。

#### 【化6】

OCN-(CH, CH, O)-CH, CH, -NCO (式中、nは1~10である。)

【0008】(4) 前記の各水性エマルジョンと、ポリイソシアネート硬化剤とを含有すること、を特徴とする水性接着剤。

【0009】(5) 前記の各水性エマルジョンを含有すること、を特徴とする水性塗料。

【0010】(6) 前記の各水性エマルジョンと、ポリイソシアネート硬化剤とを含有すること、を特徴とする水性塗料。

#### [0011]

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳しく説明する。 本発明の水性エマルジョンの製造に使用される(A)高 分子ポリオールの数平均分子量は500~10,00 0、好ましくは1,000~5,000である。また、 この(A)高分子ポリオールの平均官能基数は2~4が 好ましく、2~3が更に好ましい。本発明に使用される (A) 高分子ポリオールとしては、例えば、ポリエステ ルポリオール、ポリエステルアミドポリオール、ポリエ ーテルポリオール、ポリエーテルエステルポリオール、 ポリカーボネートポリオール、ポリオレフィンポリオー ル、動植物系ポリオールが挙げられる。本発明で好まし い(A) 高分子ポリオールは、接着性を重視する場合 は、ポリエステルポリオールであり、耐水性を重視する 場合は、ポリエーテルポリオールやポリカーボネートポ リオールである。これらは単独で用いることができる し、2種以上を混合して用いても良い。

【0012】このボリエステルボリオールとしては、例えば、フタル酸、イソフタル酸、テレフタル酸、ナフタレンジカルボン酸、コハク酸、酒石酸、シュウ酸、マロン酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、スペリン酸、グルタコン酸、アゼライン酸、 $\alpha$ -ハイドロムコン酸、 $\beta$ -ハイドロムコン酸、 $\alpha$ -ブチルー $\alpha$ -エチルグルタル酸、 $\alpha$ ,  $\beta$ -ジエチルサクシン酸、マレイン酸、フマル酸等のジカルボン酸、酸エステル又は酸無水物等の1種類以上と、エチレングリコール、1, 2-ブタンジオール、1, 3-ブタンジオール、1, 3-ブタンジオール、1, 4-ブタン

ジオール、1,5-ペンタンジオール、1,6-ヘキサ ンジオール、1,8-オクタンジオール、1,9-ノナ ンジオール、3-メチルー1,5-ペンタンジオール、 3, 3-ジメチロールヘアタン、ジエチレングリコー ル、ジプロピレングリコール、ネオペンチルグリコー ル、ジエチレングリコール、ジプロピレングリコール、 シクロヘキサン-1,4-ジオール、シクロヘキサン-1.4-ジメタノール、ダイマー酸ジオール、ピスフェ ノールAのエチレンオキサイドやプロピレンオキサイド 付加物、ビス (β-ヒドロキシエチル) ベンゼン、キシ リレングリコール、グリセリン、トリメチロールプロパ ン、ペンタエリスリトール等の数平均分子量500未満 の低分子ポリオール類の1種類以上との縮重合反応から 得られるものが挙げられる。更に、εーカプロラクト ン、アルキル置換 $\varepsilon$ ーカプロラクトン、 $\delta$ ーバレロラク トン、アルキル置換δーバレロラクトン等の環状エステ ル(いわゆるラクトン)モノマーの開環重合から得られ るラクトン系ポリエステルポリオール等が挙げられる。 更に、これらのうち、数平均分子量500未満の低分子 ポリオールの一部としてヘキサメチレンジアミン、イソ ホロンジアミン、モノエタノールアミン等の低分子ポリ アミン類や低分子アミノアルコール類を用いたものであ ってもよい。この場合は、ポリエステルアミドボリオー ルが得られることになる。

【0013】ボリエーテルポリオールとしては、例えば、前述のボリエステルポリオールの合成に用いられる低分子ボリオール類、エチレンジアミン、プロピレンジアミン、トルエンジアミン、メタフェニレンジアミン、ジフェニルメタンジアミン、キシリレンジアミン等の低分子ボリアミン類等のような活性水素基を2個以上、好ましくは2~3個有する化合物を出発原料として、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイド等のようなアルキレンオキサイド、ブチレンオキサイド等のようなアルキレンオキサイド類、メチルグリシジルエーテル等のアルキルグリシジルエーテル類、アトラヒドロフラン等の環状エーテルモノマーの単品又は2種以上の混合物を公知の方法により付加重合させて得られるものが挙げられる。

【0014】ボリカーボネートボリオールとしては、例えば、前述のボリエステルボリオールの合成に使用される低分子ボリオール類の1種類以上と、エチレンカーボネート、ジエチルカーボネート、ジフェニルカーボネート等との脱アルコール反応や脱フェノール反応から得られるものが挙げられる。なお、前述のボリエステルボリオールとボリカーボネートボリオールとのエステル交換品も好適に使用できる。

【0015】ポリエーテルエステルポリオールとしては、例えば、前述のポリエーテルポリオールと前述のポリエステルポリオールの合成に用いられるジカルポン酸等とから得られるコポリオールが挙げられる。また、前

述のポリエステルポリオールやポリカーボネートポリオールと、エポキサイドや環状エーテルとの反応で得られるものが挙げられる。

【0016】ポリオレフィンポリオールとしては、例えば、水酸基を2個以上有するポリブタジエン、水素添加ポリブタジエン、ポリイソプレン、水素添加ポリイソプレンが挙げられる。

【0017】動植物系ポリオールとしては、例えば、ヒマシ油系ポリオール、絹フィブロインが挙げられる。 【0018】また、数平均分子量が500~10,00 0で1分子中に活性水素基を平均2個以上有するものであれば、ダイマー酸系ポリオール、水素添加ダイマー酸系ポリオール、水素添加ダイマー酸系ポリオールの他に、エポキシ樹脂、ポリアミド樹脂、ポリエステル樹脂、アクリル樹脂、ロジン樹脂、尿素樹脂、メラミン樹脂、フェノール樹脂、クマロン樹脂、ボリビニルアルコール等の活性水素基含有樹脂も使用できる

【0019】本発明に使用される(B)カルボキシル基及び活性水素基を含有する化合物としては、例えば、2、2ージメチロールプロピオン酸、2、2ージメチロールブタン酸、ポリアミンと酸無水物との反応生成物、ジメチロールプロピオン酸やジメチロールブタン酸へのラクトン付加物、これらの2種以上の混合物が挙げられる。本発明で好ましい(B)カルボキシル基及び活性水素基を含有する化合物は、ジメチロールプロピオン酸とジメチロールブタン酸である。

【0020】本発明に使用される(C)有機ポリイソシアネートは、下記式で示される直鎖状の親水性ジイソシアネートを少なくとも含有するものであり、下記式においてn=1~10であり、n=1~8、更にn=2が好ましい。nが10を越えると接着剤としての耐水性に劣る。本発明においては、(C)有機ポリイソシアネートが下記式で示される親水性ジイソシアネートのみからなるのが好ましい。この親水性ジイソシアネートとしては、具体的には例えば、トリエチレングリコールジイソシアネート、オクタエチレングリコールジイソシアネートが好適に挙げられる。

【化7】

OCN-(CH: CH: O)-CH: CH: -NCO (式中、nは1~10である。)

前記式で示される親水性ジイソシアネートに併用できる

ポリイソシアネート化合物としては、例えば、2,4-トルエンジイソシアネート、2,6-トルエンジイソシ アネート、2、2′ージフェニルメタンジイソシアネー ト、2、4′-ジフェニルメタンジイソシアネート、 4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネート、ジフェ ニルジメチルメタンジイソシアネート、ジベンジルジイ ソシアネート、ナフチレンジイソシアネート、フェニレ ンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート、テ トラメチルキシリレンジイソシアネート等の芳香族ジイ ソシアネート、テトラメチレンジイソシアネート、ヘキ サメチレンジイソシアネート(以後、HDIと略称す る)、リジンジイソシアネート、2-メチルペンタンー 1,5-ジイソシアネート、3-メチルペンタン-1. 5-ジイソシアネート、2, 2, 4-トリメチルヘキサ メチレン-1,6-ジイソシアネート、2,4,4-ト リメチルヘキサメチレン-1、6-ジイソシアネート等 の脂肪族ジイソシアネート、イソホロンジイソシアネー ト、シクロヘキシルジイソシアネート、水素添加キシリ レンジイソシアネート、水素添加ジフェニルメタンジイ ソシアネート、水素添加トリメチルキシリレンジイソシ アネート等の脂環族ジイソシアネートが挙げられる。更 には、これらのウレタン変性体、カルボジイミド変性 体、アロファネート変性体、ピュレット変性体、ウレト ジオン変性体、ウレトイミン変性体、イソシアヌレート 変性体等のイソシアネート変性体も使用できる。これら は単独でも用いることができるし、2種以上を混合して 用いても良い。

【OO21】本発明に使用される(D)中和剤として は、アンモニア、エチルアミン、トリメチルアミン、ト リエチルアミン、トリイソプロピルアミン、トリブチル アミン、トリエタノールアミン、Nーメチルジエタノー ルアミン、N-フェニルジエタノールアミン、モノエタ ノールアミン、ジメチルエタノールアミン、ジエチルエ タノールアミン、モルホリン、N-メチルモルホリン、 イソホロンジアミン、2-アミノ-2-エチル-1-プ ロパノール等の有機アミン類、水酸化ナトリウム、水酸 化カリウムの無機アルカリ類等の、カルボキシル基を中 和するための化合物が挙げられる。乾燥後の耐候性や耐 水性を向上させるためには、熱によって容易に解離して 揮発性の高い、有機アミン類、特に、アンモニア、トリ メチルアミン、トリエチルアミン等が好ましい。また、 これら中和剤は、それぞれ単独又は2種以上の混合物で も使用することができる。

【0022】(D)中和剤は、ボリウレタン系樹脂分子中に導入されたカルボキシル基と塩を形成することになる。カルボン酸塩基の導入量は、ボリウレタン系樹脂中に0.05~1.5mmol/g、更に0.1~1.3mmol/gであることが好ましい。カルボン酸塩基の導入量が下限未満の場合は、ボリウレタン系樹脂が充分に水中に分散しない。上限を越える場合は、乾燥後のボ

リウレタン系樹脂の耐水性が不足する。なお、水性エマルジョンのpHは7.5~10.5が好ましく、8~10が更に好ましい。pHが7.5を下回る場合、ポリウレタン系樹脂の水分散性が不十分となる。また、pHが10.5を越える場合は、経時で樹脂分子の切断が起こる場合がある。

【0023】なお、本発明におけるポリウレタン系樹脂は、水分散能を持たせるために、親水基としてカルボン酸塩基を分子鎖中に導入しているが、必要に応じて更に、スルホン酸塩、リン酸塩、ホスホン酸塩等のカルボン酸塩以外のアニオン性極性基、4級アンモニウム塩等のカチオン性極性基、ノニオン性極性基を有するポリオールを導入してもよい。

【0024】本発明においてポリウレタン系樹脂を合成 する際に、必要に応じて、(E)鎖延長剤及び/又は (F) 反応停止剤をそれぞれ1種又は2種以上併用でき る。(E) 鎮延長剤としては、例えば、前述のポリエス テルポリオールやポリエーテルポリオールの合成に用い られる低分子ポリオール類、低分子ポリアミン類や、モ ノエタノールアミン、ジエタノールアミン、Nーメチル ジエタノールアミン、N-フェニルジプロパノールアミ ン等のアミノアルコール類が挙げられる。本発明で好ま しい(E)鎖延長剤は、炭素数2~15の、脂肪族ポリ オール、脂環族ポリオール、脂肪族ポリアミン及び脂環 族ポリアミンである。(F)反応停止剤としては、例え ば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロ パノール、2-エチルヘキサノール等のモノアルコール 類、エチルアミン、プロピルアミン、ブチルアミン等の 1級アミンや、ジエチルアミン、ジブチルアミン等の2 級アミン等のモノアミン類が挙げられ、場合によって は、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン等のア ミノアルコール類も反応停止剤となりうる。また、フェ ニルイソシアネート、ブチルイソシアネート、シクロへ キシルイソシアネート等のようなモノイソシアネート類 も反応停止剤として使用できる。本発明で好ましい (F) 反応停止剤は、アミノアルコール類である。

【0025】本発明におけるポリウレタン系樹脂の製造方法としては、前記各原料を活性水素(基)過剰の条件下で一括仕込み、反応させる一括仕込み法や、活性水素基含有化合物と有機ポリイソシアネートとをイソシアネート基過剰で反応させて、イソシアネート基末端プレポリマーを合成しておき、その後、活性水素基含有化合物、特に鎖延長剤を反応させるプレポリマー法等、公知の方法にて合成できる。また、ポリウレタン系樹脂を水と相溶する有機溶剤中で反応後、水を添加し、その後、有機溶剤を取り除く方法や、溶剤を使用しないで樹脂を合成し、強制的に水に分散や溶解させる方法でも得られる。なお、ポリウレタン系樹脂中に導入されたカルボキシル基と(D)中和剤との塩形成時期は、ウレタン化反応の前であっても後であってもよい。

【0026】一括仕込み法の場合、イソシアネート基/活性水素(基)のモル比は、0.5≤イソシアネート基/活性水素(基)<1、更に0.8≤イソシアネート基/活性水素(基)<1であることが好ましい。イソシアネート基/活性水素(基)のモル比が0.5未満の場合は、ポリウレタン系樹脂の分子量が小さくなりすぎるため、耐久性に欠ける。モル比が1以上の場合は、樹脂を合成する際にゲル化が起こりやすくなる。

【0027】アレポリマー法の場合、イソシアネート基末端プレポリマー合成時のイソシアネート基/活性水素(基)のモル比は、1.1~5.0、更に1.5~4.0であることが好ましい。イソシアネート基/活性水素(基)のモル比が1.1未満の場合は、プレポリマーの分子量が大きくなりすぎて、その後の反応が進みにくくなる。5.0を越える場合は、接着性に乏しくなる。イソシアネート基末端プレポリマーと活性水素基含有化合物(特に鎖延長剤)とからポリウレタン系樹脂の合成に際しては(全原料をトータルして)、一括仕込み法におけるイソシアネート基/活性水素(基)のモル比と同じである。

【0028】本発明におけるポリウレタン系樹脂のウレタン基濃度とウレア基濃度の総和は0.8~4.0mm ol/g、更に1.0~3.5mmol/gであることが好ましい。なお、ウレア基が樹脂分子中に存在しない場合は、ウレタン基濃度が0.8~4.0mmol/g、更に1.0~3.5mmol/gとなるのが好ましい。ウレタン基濃度とウレア基濃度の総和が下限未満の場合は、接着強度が不十分となりやすい。また、上限を越える場合は、接着性が不十分となりやすい。

【0029】本発明の水性エマルジョンを製造する際に 有機溶剤を用いる場合、使用できる有機溶剤としては、 例えば、トルエン、キシレン、スワゾール(コスモ石油 (株) 製の芳香族系炭化水素溶剤)、ソルベッソ(エク ソン化学(株)製の芳香族系炭化水素溶剤)等の芳香族 系溶剤、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブ チルケトン、シクロヘキサノン等のケトン系溶剤、メタ ノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール 系溶剤、酢酸エチル、酢酸ブチル、酢酸イソブチル等の エステル系溶剤、エチレングリコールエチルエーテルア セテート、プロピレングリコールメチルエーテルアセテ ート、3ーメチルー3ーメトキシブチルアセテート、エ チルー3-エトキシプロピオネート等のグリコールエー テルエステル系溶剤、テトラヒドロフラン、ジオキサン 等のエーテル系溶剤、N-メチルピロリドンが挙げられ る。これらのうち、アセトン、メチルエチルケトン、イ ソプロパノールなどの親水性溶剤が好ましい。有機溶剤 は単独で又は2種以上を混合して使用することができ る。有機溶剤は、分散媒中の残存濃度として好ましくは 20質量%以下、更に好ましくは2質量%以下まで最終 的には除去される。

【0030】本発明において、イソシアネート基末端アレポリマーやポリウレタン系樹脂を合成する際には、公知のウレタン化触媒を用いることができる。具体的には、ジオクチルチンジラウレート等の有機金属化合物や、トリエチレンジアミン等の有機アミンやその塩等が挙げられる。

【0031】本発明において、ウレタン化時の反応温度は、10~100℃、更に30~80℃であることが好ましい。

【0032】本発明の水性エマルジョンの最低成膜温度(以後、MFTと略称する)は、水性接着剤に用いる場合は35℃未満、更には30℃以下であることが好ましい。MFTが35℃以上の場合は、接着条件によっては均一な接着層を形成しないため、接着強度が不十分となりやすい。また水性塗料に用いる場合は35℃以上、更に40℃以上であることが好ましい。MFTが35℃未満の場合は、インキの耐熱性、耐候性、耐ブロッキング性が不十分となりやすい。なお、MFTとは、エマルジョンの樹脂粒子が毛細管圧で、粒子から膜(フィルム)に変形する温度のことである。MFTより低い温度での成膜を試みても、粉末になるか、膜になっても割れてしまう。本発明におけるMFTの測定方法は、「室井宗一著、高分子ラテックスの化学、高分子刊行会発行(1970)」に記載されている温度勾配板法である。

【0033】本発明の水性エマルジョンおけるポリウレタン系樹脂の数平均分子量は5,000~200,000、特に10,000~150,000であることが好ましい。ポリウレタン系樹脂の数平均分子量が5,000未満の場合は、耐久性に乏しくなる。なお、本発明において数平均分子量は、ポリスチレン検量線によるゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)法によって測定されるものである。

【0034】本発明の水性エマルジョンの平均粒径は10~3,000nm、更に20~2,800nmであることが好ましい。平均粒径が上限を越える場合は、エマルジョンとして存在できなくなる。なお、この平均粒径とは、動的光散乱法にて測定した値をキュムラント法にて解析した値である。

【0035】本発明の水性エマルジョンの25℃における粘度は10~30,000mPa·s、更に20~25,000mPa·sであることが好ましい。粘度が上限を越える場合は、接着剤や塗料の塗布が困難となりやすい。

【0036】本発明の水性エマルジョンには、必要に応じて、水系システムで慣用される添加剤や助剤を使用できる。例えば、顔料、染料、ブロッキング防止剤、分散安定剤、粘度調節剤、レベリング剤、ゲル化防止剤、光安定剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、無機及び有機充填剤、可塑剤、滑剤、帯電防止剤、補強材、触媒等を配合することができる。

【0037】また、本発明のポリウレタン系樹脂の水性 エマルジョンは、他樹脂系のエマルジョンをブレンドし て使用することもできる。このような他樹脂系のエマル ジョンとは、例えば、アクリルエマルジョン、ポリエス テルエマルジョン、ポリオレフィンエマルジョン、ラテックス等である。

【0038】本発明の水性接着剤は、前述の水性エマルジョンを用いたものであり、必要に応じて、顔料や染料、固形分や粘度の調製のための水、表面張力調整のためのイソプロパノールやNーメチルビロリドンのような有機溶剤、ブロッキング防止剤、分散安定剤、揺変剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、消泡剤、増粘剤、分散剤、界面活性剤、触媒、フィラー、滑剤、帯電防止剤、可塑剤等の添加剤を配合し、ボールミル、サンドグラインドミル等を用いて得ることができる。更に、必要に応じて、接着剤の塗布直前に硬化剤を添加して使用することができる。この硬化剤としては、日本ボリウレタン工業(株)製のアクアネート(登録商額)100、200等のようなボリイソシアネート硬化剤が好適に挙げられる。本発明の水性接着剤の用途は特に限定はないが、ラミネートフィルムの製造に使用するのが最も適している。

【0039】本発明の水性塗料には、前記水性エマルジョンに必要に応じて、水性塗料システムで慣用される添加剤、助剤等を配合することができる。例えば、顔料、溶剤、ブロッキング防止剤、分散安定剤、粘度調節剤、レベリング剤、ゲル化防止剤、光安定剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、耐熱性向上剤、無機及び有機充填剤、可塑剤、滑剤、帯電防止剤、補強材、触媒等である。配合方法としては、攪拌、分散等の公知の方法が採用できる。なお、必要に応じて、使用直前にアクアネートー100(日本ポリウレタン工業(株)製、水分散性ポリイソシアネート)のようなポリイソシアネート硬化剤を添加して使用することもできる。

#### [0040]

【発明の効果】以上説明した通り、本発明により、水分散が容易で接着性、密着性、作業性、耐久性、塗膜の外観等に優れた水性ポリウレタン系エマルジョン並びに水性接着剤及び水性塗料を提供することが可能となった。そのため、本発明の水性接着剤は、金属、木工、各種プラスチック等の様々な基材の接着に適用でき、特に水性のラミネート用接着剤として有用である。また、本発明の水性塗料は、金属、木工、各種プラスチック等の様々な基材の塗装に適用できる。

#### [0041]

【実施例】次に、本発明の実施例及び比較例について詳細に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるも

のではない。特にことわりのない限り、実施例中の「%」は「質量%」を意味する。

【0042】 (水性ポリウレタン系エマルジョンの製造)

#### 実施例1

照拌機、温度計、窒素シール管及び冷却器の付いた容量 2 Lの反応器に、MEKを100g、ポリオール(1)を345g、DMPAを9.92g仕込み、60℃にて 均一に混合した。その後、TEGDIを45.1g、D OTDLを0.08g仕込み、72℃で3時間反応させて、ポリウレタン溶液を得た。このポリウレタン溶液に、IPAを80g、MEKを220g、TEAを3.74g、水を596g仕込んで転相させた後、ロータリーエパポレーターにてMEKとIPAを除去して、水性ポリウレタン系エマルジョンPU-1を得た。PU-1の固形分は40%、粘度は460mPa・s(25℃)、平均粒径は120nm、MFTは0℃未満、数平均分子量は16,000であった。

【0043】 実施例2、比較例1

表1に示す配合で、実施例1と同様にして水性ポリウレ タン系エマルジョンPU-2及び5を製造した。製造結 果を表1に示す。

#### 【0044】実施例3

実施例1と同様な反応器に、アセトンを149g、ポリ オール (3) を220g、NPGを5.73g仕込み、 40℃にて均一に混合した。その後、TEGDIを11 6g、DOTDLを0.04g仕込み、60℃で3時間 反応させた。次いで、この中に、アセトン177g、D MBA40.9g及びTEA27.9gからなるカルボ ン酸塩溶液を仕込み、更に60℃で2時間反応させて、 イソシアネート基末端プレポリマー溶液を得た。このイ ソシアネート基末端プレポリマー溶液に、 IPA81. 5g、IPDA21. 1g及びMEA1. 71gからな るアミン液を仕込み、1時間アミン延長反応させた。反 応終了後、水を572g仕込んで転相させ、次いで、ロ ータリーエバポレーターにてアセトンとIPAを除去し て、水性ポリウレタン系エマルジョンPU-3を得た。 PU-3の固形分は40%、粘度は330mPa·s (25℃)、平均粒径は60nm、数平均分子量は3 1.000であった。

【0045】実施例4、比較例2

表 1に示す配合で、実施例 3と同様にして水性ポリウレタン系エマルジョン P U -4 及び 6 を製造した。製造結果を表 1 に示す。

[0046]

【表1】

	実 施 例			比较何		
	1	2	3	4	1	2
有機溶剤(g) MEK 酢酸エチル	320	320			320	
アセトン IPA	80	80	149	151	80	145
高分子ポリオール(g) ポリオール(1) ポリオール(2) ポリオール(3) ポリオール(4)	345	345	220	215	345	276
カルポキシル基合有ジオール(g) DMPA	9. 92	9. 92			10.3	
額延長剤(g) NPG			5. 73			
有機ポリイソシアネート(g) TEGDI OEGDI HDI	45. 1	45. 1	116	147	39. 7	75. 5
ウレタン化放媒(g) DOTDL	0.08	0.08	0.04	0.08	0.08	0. 07
カルポン酸塩基含有ジオール溶液(g) アセトン DMBA DMPA TEA			177 40.9 27.9	160 14. 4 10. 9		164 18. 5 14:
アミン液(g) IPA IPDA MEA TEA	3.74	3.74	81.5 21.1 1.71	77.8 21.8 0.82	3.89	77.2 27.9 1.5
分散媒(g) 水	596	598	572	589	596	589
水性ポリツレタン系エマルジョン ウレタン基+ウレア基濃度 (mmol/g) カルポン酸塩基濃度 (mmol/g) 固形分 (%) 粘度 (m P a · s / 25℃) 平均粒径 (n m)	PU-1 1.11 0.1 40 460 120 0未達	PU-2 1.10 0.1 49 580 110	PU-3 2.85 0.7 40 330 60 23	PU-4 1.75 0.3 40 6000 40 52	PU-5 1.10 0.1 40 320 150 0未満	PU-6 2, 24 0, 3 40 8000 60 48
MFT(℃) 数平均分子量	16000	25000	31000	52000	20000	63000

【0047】実施例1~4、比較例1~2及び表1にお

いて、 MEK

: メチルエチルケトン

IPA .

: イソプロパノール

ポリオール (1): i PA/AA=6/4 (モル比) と EG/NPG=1/9 (モル比) から得られたポリエス

テルポリオール

数平均分子量=2,000、平均官能基数=2

なお、iPA:イソフタル酸

AA : アジピン酸

EG:エチレングリコール

NPG: ネオペンチルグリコール

ポリオール(2): ポリ(オキシテトラメチレン)ポリ

オール

平均分子量=2,000、平均官能基数=2

ポリオール (3): iPA/AZA=3/7(モル比)

とEG/NPG=1/9 (モル比) から得られたポリエ

ステルポリオール

数平均分子量=2,000、平均官能基数=2

なお、iPA:イソフタル酸

AZA:アゼライン酸

EG:エチレングリコール

NPG: ネオペンチルグリコール

ポリオール (4):1,6-ヘキサンジオールとジエチ ルカーボネートから得られたポリカーボネートポリオー ル

数平均分子量=2,000、平均官能基数=2

NPG:ネオペンチルグリコール

DMPA : 2, 2-ジメチロールプロピオン酸DMBA : 2, 2-ジメチロールブタン酸

TEGDI :トリエチレングリコールジイソシア

ネート

OEGDI

: オクタエチレングリコールジイソシ

アネート

HDI

: ヘキサメチレンジイソシアネート

DOTDL

: ジオクチルチンジラウレート

TEA

: トリエチルアミン

IPDA

: イソホロンジアミン

MEA

: モノエタノールアミン

【0048】平均粒径測定装置:大塚電子(株)製、電

気泳動光散乱計ELS-800

MFT測定装置:

高林理化(株)製、最低成膜温度測定装置

冷媒:エチレングリコール35%水溶液

雰囲気:乾燥空気中

数平均分子量測定装置: 東ソー (株) 製、HLC-80

20

カラム: TSKgel G3000H及び4000H

【0049】[接着試験] 実施例5、6、比較例3

表2に示す配合で水性接着剤を調製し、これを用いて製

造したラミネートフィルムの接着試験を行った。ラミネ

ートフィルムはポリエチレンテレフタレート (PET) フィルム/接着剤/ポリプロピレン (PP) フィルムの 3層構造である。

#### 【0050】接着試験方法

配合した水性接着剤、PETフィルム、PPフィルムをドライラミネータにセットした。水性接着剤をグラピアロールにて、PETフィルムのコロナ処理面に、塗布量がドライで3.5g/m²になるように塗布した。接着剤を塗布した後、各々100℃の乾燥炉を通過させた後、100℃×0.3MPaの貼り合わせロールにて、PPフィルムのコロナ処理面と貼り合わせた。なお、フィルム速度は50m/分である。ラミネート後40℃で3日間養生して、ラミネートフィルムを得た。このラミネートフィルムを15mm幅にカットし、引張速度:300mm/分、測定雰囲気:25℃×50%RHにてT型剥離試験を行った。結果を表2に示す。

【0051】 【表2】

	吳	比較例		
	5	6	3	
水性接着剤の組成			f	
水性ポリウレタン系エマルジョン(g)		l	ļ	
PU-1	100	Ī	1	
PU-3		100	1	
PU-5	l	]	100	
希釈剤(g)		1	ŀ	
<b>水</b>	50.4	73.5	50.4	
IPA	27.6		27.6	
ポリイソシアネート硬化剤(g)			i	
アクアネートー100	6	4. 5	6	
<b>ラミネートフィルムの外収</b>	0	Ο.	×	
接着強度(N/cm)				
PET/PP"	7.3	6. 1	6. 5	

注1) PETフィルムが材料破壊。

【0052】実施例5、6、比較例3及び表2におい

て、

PETフィルム: E-5100 (東洋紡 (株) 製) PPフィルム : RXC-11 (東セロ (株) 製)

外観:ラミネートフィルムの外観を目視により観察し

た。

評価基準

〇: 均一でクリアである。

×:ゲル状の固まりが見られ、ユズ肌になり不均一であ

る.

【0053】[塗膜試験]

実施例7~9、比較例4

表3に示す配合で水性クリアー塗料を調製し、これを用いて、ボリプロピレン板にパーコーターで乾燥塗膜30~40μになるように塗装した後、80℃で20分間乾燥を行い、さらに室温で5時間放置して、塗膜を形成した。

#### 【0054】塗膜性能試験方法

実施例7、8、9及び比較例4における塗膜の外観、密着性、柔軟性を評価した。密着性は、JIS K-5400の碁盤目テープ法に準じて測定した。柔軟性は、温冷繰り返し試験にて評価した。結果を表3に示す。

外観 評価基準 : 塗膜の外観を目視により観察した。

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER: \_\_\_\_\_

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.